

Roteiro de Aula Prática

1. Assunto

Titulação ácido-base.

2. Objetivos

Nesta aula o aluno deverá:

Aprender a executar uma titulação;

Ser capaz de determinar a concentração de uma amostra ácida com uma solução básica com concentração conhecida.

3. Procedimentos experimentais

3.1. Com auxílio da pipeta retire uma amostra de 5 ml de solução ácida e transfira para o erlenmeyer;

3.2. Acrescente 10 ml de água à solução;

3.3. Adicione três gotas de indicador;

3.4. Transfira a solução de hidróxido de sódio para a bureta;

3.5. Ponha a solução em agitação com o agitador magnético;

3.6. Transfira lentamente a solução de hidróxido de sódio para o erlenmeyer, até observar a mudança de coloração na solução.

Pós-laboratório

- O que é um padrão primário e um padrão secundário?
- Quais são as características de um bom padrão primário para titulações?
- Qual a coloração da solução antes da titulação? E depois? Porquê?
- Determine a concentração molar da solução ácida que foi titulada.